

---

# Programme de colles : 10 au 14 mars

## RÉACTIONS ACIDO-BASIQUES

- Définition de la constante d'acidité  $K_A$  d'un couple acido-basique.
  - Notion d'acide fort, acide faible, base forte, base faible, ampholyte, polyacide, polybase
  - Déterminer la constante d'équilibre d'une réaction acido-basique.
  - Tracer un diagramme de prédominance, exploiter un diagramme de distribution.
  - Écrire l'équation de la réaction modélisant une transformation en solution aqueuse en tenant compte des caractéristiques du milieu réactionnel (nature des espèces chimiques en présence, pH) et des observations expérimentales.
  - Déterminer l'état d'équilibre d'une solution siège d'une réaction acido-basique.
-